

(12) NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES
PATENTWESENS (PCT) VERÖFFENTLICHTE INTERNATIONALE ANMELDUNG

(19) Weltorganisation für geistiges Eigentum
Internationales Büro



(43) Internationales Veröffentlichungsdatum
25. August 2005 (25.08.2005)

PCT

(10) Internationale Veröffentlichungsnummer
WO 2005/078004 A1

- (51) Internationale Patentklassifikation⁷: **C08G 69/16**, 69/04
- (21) Internationales Aktenzeichen: PCT/EP2005/001248
- (22) Internationales Anmeldedatum:
8. Februar 2005 (08.02.2005)
- (25) Einreichungssprache: Deutsch
- (26) Veröffentlichungssprache: Deutsch
- (30) Angaben zur Priorität:
10 2004 006 955.7
12. Februar 2004 (12.02.2004) DE
- (71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten mit Ausnahme von US): **BASF AKTIENGESELLSCHAFT** [DE/DE]; 67056 Ludwigshafen (DE).
- (72) Erfinder; und
- (75) Erfinder/Anmelder (nur für US): **DEININGER, Jürgen** [DE/DE]; Robert-Koch-Str.48, 68723 Oftersheim (DE). **DEMETER, Jürgen** [DE/DE]; Bruderweg 25, 67069 Ludwigshafen (DE). **HAHN, Thilo** [DE/DE]; Obermühlstr. 10, 55234 Freimersheim (DE). **KORY, Gad** [IL/DE]; Bergstr. 11, 69251 Gaiberg (DE). **SÖTJE, Oliver** [DE/DE]; Freiheitsplatz 13, 68199 Mannheim (DE). **ZEHNER, Peter** [DE/DE]; Erich-Kästner-Strasse 15, 67071 Ludwigshafen (DE).
- (74) Anwalt: **ISENBRUCK, Günter**; Isenbruck Bösl Hörschler Wichmann Huhn, Theodor-Heuss-Anlage 12, 68165 Mannheim (DE).

(81) Bestimmungsstaaten (soweit nicht anders angegeben, für jede verfügbare nationale Schutzrechtsart): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BW, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, EG, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NA, NI, NO, NZ, OM, PG, PH, PL, PT, RO, RU, SC, SD, SE, SG, SK, SL, SY, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, YU, ZA, ZM, ZW.

(84) Bestimmungsstaaten (soweit nicht anders angegeben, für jede verfügbare regionale Schutzrechtsart): ARIPO (BW, GH, GM, KE, LS, MW, MZ, NA, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), eurasisches (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), europäisches (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HU, IE, IS, IT, LT, LU, MC, NL, PL, PT, RO, SE, SI, SK, TR), OAPI (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

Veröffentlicht:

- mit internationalem Recherchenbericht
- vor Ablauf der für Änderungen der Ansprüche geltenden Frist; Veröffentlichung wird wiederholt, falls Änderungen eintreffen

Zur Erklärung der Zweibuchstaben-Codes und der anderen Abkürzungen wird auf die Erklärungen ("Guidance Notes on Codes and Abbreviations") am Anfang jeder regulären Ausgabe der PCT-Gazette verwiesen.

(54) Title: CONTINUOUS METHOD FOR THE PRODUCTION OF POLYAMIDES

(54) Bezeichnung: KONTINUIERLICHES VERFAHREN ZUR HERSTELLUNG VON POLYAMIDEN

(57) Abstract: Disclosed is a continuous method for producing polyamides, the oligomers or mixtures thereof, optionally with other reaction products, by reacting aminonitriles or dinitriles and diamines or mixtures thereof, optionally along with additional polyamide-forming monomers and/or oligomers, with an aqueous medium comprising aqueous monomer extracts or oligomer extracts which are obtained when extracting the polymer with water during the production of polyamides. Said reaction is carried out in a reactor which has a vertical longitudinal axis and is penetrated essentially in the longitudinal direction. According to the inventive method, water and/or the aqueous medium is/are introduced into the reactor at least at two different points located along the vertical longitudinal axis thereof, the aqueous medium being introduced at least at one point.

(57) Zusammenfassung: In einem kontinuierlichen Verfahren erfolgt die Herstellung von Polyamiden, deren Oligomeren oder Gemischen davon, gegebenenfalls mit weiteren Umsetzungsprodukten, durch Umsetzung von Aminonitrilen oder Dinitrilen und Diaminen oder Gemischen davon, gegebenenfalls zusammen mit weiteren polyamidbildenden Monomeren und/oder Oligomeren, mit einem wässrigen Medium aus wässrigen Monomer- und Oligomer-Extrakten, die bei der Herstellung von Polyamiden während der Extraktion des Polymerisats mit Wasser anfallen, in einem Reaktor mit vertikaler Längsachse, der im Wesentlichen in Längsrichtung durchflossen wird, wobei Wasser und/oder das wässrige Medium an mindestens zwei unterschiedlichen Stellen entlang der vertikalen Längsachse in den Reaktor eingeführt werden, wobei an mindestens einer Stelle das wässrige Medium eingeführt wird.



WO 2005/078004 A1

Kontinuierliches Verfahren zur Herstellung von Polyamiden

Beschreibung

- 5 Die Erfindung betrifft ein kontinuierliches Verfahren zur Herstellung von Polyamiden, deren Oligomeren oder Gemischen davon unter Einsatz von wässrigen Monomer- und Oligomer-Extrakten, die bei der Herstellung von Polyamiden während der Extraktion des Polymerisats mit Wasser anfallen.
- 10 Die bei der Herstellung von Polyamiden durch Polymerisation von beispielsweise ϵ -Caprolactam entstehenden Polymere enthalten niedermolekulare Anteile, die aus Caprolactam und Oligomeren davon bestehen. In der Praxis werden diese niedermolekularen Anteile durch Extraktion mit heißem Wasser entfernt. Aus diesen Extraktionswässern (wässrigen Monomer- und Oligomer-Extrakten) kann man den Caprolactam-
- 15 Anteil zurückgewinnen, reinigen und gegebenenfalls wieder in die Polymerisation einführen. Es ist auch möglich, durch Zusatz von spaltenden Reagenzien die in den Extraktwässern enthaltenen Oligomere zu Caprolactam umzusetzen, dieses gleichfalls zu isolieren, zu reinigen und wieder zu verwenden.
- 20 Die meisten bekannten Verfahren haben den Nachteil, dass eine z. T. mehrstufige Aufarbeitung des Extraktwassers erfolgen muss, bevor der gesamte Extrakt oder Extraktbestandteile, insbesondere Caprolactam, zur erneuten Polymerisation eingesetzt werden können. Die Verfahren, die eine Abtrennung, Aufarbeitung und Recyclierung von Caprolactam vorschlagen, weisen zudem den Nachteil auf, dass die in den Extraktwässern
- 25 enthaltenen Oligomere nicht aufgearbeitet werden, sondern entsorgt werden müssen. Des Weiteren wird in den genannten Verfahren zur Wiederverwertung von Extraktwasser der Einsatz einer Verfahrensstufe zur hydrolytischen Polymerisation des Extraktwasserkonzentrats oder einer Mischung aus Extraktwasserbestandteilen und Caprolactam vorausgesetzt.
- 30 Die WO 99/38907 betrifft ein Verfahren zur Recyclierung von Extraktwasser, d.h. wässrigen Monomer- und Oligomer-Extrakten, die bei der Herstellung von Polyamiden während der Extraktion des Polymerisats mit Wasser anfallen, bei dem die wässrigen Extraktlösungen möglichst direkt ohne vorherige Aufarbeitung, Aufkonzentrierung oder
- 35 Abtrennungsschritte bei der Polymerisation von Aminonitrilen eingesetzt werden können. Das Verfahren zur Wiederverwertung der wässrigen Extrakte kann diskontinuierlich durchgeführt werden.

Ein kontinuierliches Polymerisationsverfahren zur Herstellung von Polyamiden aus Aminonitrilen ist in der WO 00/24808 beschrieben. Dabei wird die Umsetzung zweiphasig in einer Gegenstrom-(reaktiv)destillationskolonne durchgeführt. In die von oben nach unten durchströmte Kolonne wird im unteren Bereich an mehreren Stellen Wasserdampf eingeleitet. Der Zusatz von Wasser zur Temperatursteuerung im mittleren Bereich der Destillationskolonne ist ebenfalls möglich.

Die WO 99/10408 betrifft ein Verfahren zur Herstellung von Polyamiden aus Polyamidmonomeren, die zunächst zu Präpolymeren umgesetzt werden. Die Präpolymerlösung wird in einem Flasher und nachfolgendem Separator aufgetrennt, und das erhaltene feste Präpolymer wird kristallisiert und in einem Festphasen-Polymerisationsreaktor zu einem Polyamid mit hohem Molekulargewicht weiter umgesetzt.

Bei der Herstellung von Polyamiden aus Aminonitrilen oder Dinitrilen und Diaminen ist bei den bekannten Verfahren die Hydrolyse der Ausgangsmomere noch verbesserungswürdig. Beispielsweise ist es vielfach erwünscht, ein Präpolymer mit hohem Carboxylendgruppengehalt zu erhalten, das in den nachfolgenden Stufen vorteilhaft in ein Polyamid überführt werden kann.

Aufgabe der vorliegenden Erfindung ist die Bereitstellung eines Verfahrens zur Herstellung von Polyamiden, das die Herstellung von Polyamiden und deren Präpolymeren mit einem hohen Carboxylendgruppengehalt erlaubt und die Nachteile der bekannten Verfahren vermeidet.

Die Aufgabe wird erfindungsgemäß gelöst durch ein kontinuierliches Verfahren zur Herstellung von Polyamiden, deren Oligomeren oder Gemischen davon, gegebenenfalls mit weiteren Umsetzungsprodukten, durch Umsetzung von Aminonitrilen oder Dinitrilen und Diaminen oder Gemischen davon, gegebenenfalls zusammen mit weiteren polyamidbildenden Monomeren und/oder Oligomeren, mit einem wässrigen Medium aus wässrigen Monomer- und Oligomer-Extrakten, die bei der Herstellung von Polyamiden während der Extraktion des Polymerisats mit Wasser anfallen, in einem Reaktor mit vertikaler Längsachse, der im Wesentlichen in Längsrichtung durchflossen wird, wobei Wasser und/oder das wässrige Medium an mindestens zwei unterschiedlichen Stellen entlang der vertikalen Längsachse in den Reaktor eingeführt werden, wobei an mindestens einer Stelle das wässrige Medium eingeführt wird. Vorzugsweise wird nur wässriges Medium an den mindestens zwei unterschiedlichen Stellen in den Reaktor geführt.

Es wurde erfindungsgemäß gefunden, dass durch Verwendung von wässrigen Mono- oder Oligomer-Extrakten, die bei der Herstellung von Polyamiden während der Extraktion des Polymerisats mit Wasser anfallen, anstelle von Wasser allein Polyamide und insbesondere Präpolymere mit einem hohen Carboxylendgruppengehalt erhalten werden, wenn das wässrige Medium aus wässrigen Monomer- und Oligomer-Extrakten an mindestens zwei unterschiedlichen Stellen entlang der vertikalen Längsachse in den Reaktor eingeführt wird. Dabei kann das wässrige Medium beispielsweise an 2 bis 4 Stellen zugeführt werden. Es ist möglich an vorzugsweise bis 20, besonders bevorzugt bis zu 10 Positionen das wässrige Medium zuzufügen. Dabei kann das wässrige Medium gemäß einer Ausführungsform an 2 bis 20 bzw. 3 bis 20 unterschiedlichen Stellen entlang der vertikalen Längsachse in den Reaktor eingeführt werden. Die einzelnen Zuführungsstellen sind dabei räumlich voneinander beabstandet entlang der Längsrichtung des Reaktors vorgesehen. Die Zuführung kann, bezogen auf einen Querschnitt durch den Reaktor senkrecht zur Längsachse, im Randbereich, in der Mitte oder an mehreren Stellen dazwischen erfolgen.

Durch den Zusatz des wässrigen Mediums an mehrere Stellen im Reaktionsverlauf verteilt wird zum einen ein besser hydrolysiertes (Prä)polymer erhalten, das damit einen höheren Gehalt an Carboxylendgruppen aufweist. Ferner kann das Temperaturprofil im Reaktor geglättet bzw. vereinheitlicht werden. Dies ist insbesondere möglich, wenn an den weiteren Stellen im Verlauf des Reaktors nicht aufgeheiztes wässriges Medium eingespeist wird. Damit kann die Exothermie der Hydrolysereaktion abgefangen und ausgeglichen werden. Neben der verbesserten Hydrolyse weisen Polyamide bzw. Polyamidpräpolymere gemäß des erfindungsgemäßen Verfahrens auch eine verringerte Produktschädigung, wie z. B. ein minimales Amino- und Carboxylendgruppendefizit auf, da durch die erfindungsgemäße Reaktionsführung hot-spots, d. h. Bereiche mit deutlich höherer Temperatur, die zu unerwünschten Nebenreaktionen führen können, vermieden werden. Am Reaktoreingang wird dagegen in der Regel vorgewärmtes wässriges Medium eingesetzt. Durch die aufgeteilte Zuführung im Verlauf des Reaktors ist es damit auch möglich, Energie einzusparen, da nicht, wie üblich, die Gesamtmenge des Wassers aufgeheizt werden muss. Die Position und Anzahl der unterschiedlichen Zuführungen entlang des kontinuierlich durchströmten Reaktors kann den praktischen Erfordernissen angepasst werden, um zum einen ein möglichst homogenes Temperaturprofil über die Länge und den Querschnitt des Reaktors und eine möglichst weitgehende Hydrolyse bei der Herstellung des (Prä)polymers zu erhalten. Entsprechende Positionen entlang des Reaktors sind durch einfache Versuche zu ermitteln. Die Aufteilung der Menge des wässrigen Mediums auf die einzelnen Zuführungsstellen wird ebenfalls in der Weise ausgelegt, dass eine möglichst weitgehende Hydrolyse und ein möglichst

homogenes Temperaturprofil resultieren. Typischerweise werden am Reaktoreingang 35 bis 95 Gew.-%, besonders bevorzugt 50 bis 75 Gew.-% des insgesamt dem Reaktor zugeführten wässrigen Mediums eingespeist. Der verbleibende Anteil des wässrigen Mediums verteilt sich auf die einzelnen weiteren Zuführstellen. Vorzugsweise wird an
5 den einzelnen Stellen Wasser derart zugesetzt, dass die Unterschiede an den einzelnen Stellen maximal 50 Gew.-% betragen.

Das erfindungsgemäß eingesetzte wässrige Medium fällt bei der Herstellung von Polyamiden während der Extraktion des Polymerisats mit Wasser an. Es können beispielsweise die in WO 99/38907 und DE-A-198 08 442 beschriebenen wässrigen Monomer- und Oligomer-Extrakte eingesetzt werden.
10

Das erfindungsgemäß eingesetzte wässrige Medium hat vorzugsweise einen Feststoffgehalt im Bereich von 2 bis 30 Gew.-%, besonders bevorzugt 3 bis 15 Gew.-%, insbesondere 4 bis 10 Gew.-%. Es ist möglich, anfallende Extraktwässer aufzukonzentrieren oder mit Wasser zu verdünnen, um den gewünschten Extraktgehalt zu erreichen.
15

Vorzugsweise sind mindestens 50 Gew.-% der Feststoffe im wässrigen Medium, bezogen auf die Feststoffe, Lactame und cyclische oligomere Lactame mit 2 bis 6 Ringgliedern, die sich vom eingesetzten Aminonitril ableiten. Für Dinitrile und Diamine gilt entsprechendes.
20

Dabei werden die wässrigen Monomer- und Oligomer-Extrakte insbesondere ohne weitere Aufarbeitungsschritte in die Polymerisation zurückgeführt. Damit ist keine Aufkonzentrierung, Auftrennung oder Reinigung notwendig.
25

Typischerweise enthalten die wässrigen Monomer- und Oligomer-Extrakte, die direkt aus der Extraktion stammen, 3 bis 20 Gew.-%, vorzugsweise 4 bis 15, insbesondere 5 bis 12 Gew.-% Feststoffe.
30

Bei PA 6 liegen Caprolactam und dessen cyclische Oligomere mit 2 bis 5 Ringgliedern vorzugsweise in einem Gewichtsverhältnis von 60 bis 90 : 5 bis 20 : 3 bis 17 : 2 bis 8 : 1 bis 5 vor, bezogen auf Caprolactam und 2-, 3-, 4- bzw. 5-Ringe. Beispielsweise kann das Gewichtsverhältnis im Bereich von 70 bis 80 : 8 bis 12 : 3 bis 11 : 3 bis 7 : 2 bis 4 liegen. Ein Beispiel weist Gewichtsverhältnisse von etwa 79 : etwa 10 : etwa 5 : etwa 4 : etwa 2 auf.
35

Bei einem Extraktwasser, das auf etwa 70 Gew.-% Feststoffgehalt aufkonzentriert wurde, liegen die einzelnen Strukturen beispielsweise im Verhältnis 50 bis 80 : 1 bis 5 : 0,5 bis 2 : 0,3 bis 2 : 0,02 bis 1 vor. Bevorzugte Bereiche sind 60 bis 70 : 2 bis 4 : 0,8 bis 1,3 : 0,6 bis 0,9 : 0,1 bis 0,7.

5

Durch Einsatz des vorstehend beschriebenen wässrigen Extraktes kontinuierlich entlang des Reaktionsverlaufs im ersten Reaktor an unterschiedlichen Positionen ist es möglich, die Exothermie der Umsetzung abzufangen und beispielsweise die Temperatur im gesamten Reaktor weitgehend homogen einzustellen. Dies bedeutet beispielsweise, dass
10 die Temperatur im bevorzugten Bereich von 220 bis 245°C liegen kann, Somit lassen sich Polyamide bzw. Polyamidpräpolymere mit geringer Produktschädigung erhalten. Der Reaktor kann somit adiabatisch gefahren werden, und nur der wässrige Extrakt und das Aminonitril oder Dinitril und Diamin und gegebenenfalls weitere polyamidbildende Monomere/Oligomere am Einlass des Reaktors werden in der Regel aufgeheizt. Gegen-
15 über einer Zudosierung der gesamten Wassermenge am Eingang des Reaktors wird ein besser hydrolysiertes Präpolymer mit einer geringeren Produktschädigung erhalten, der Energiebedarf des Verfahrens wird gesenkt, und die Lebensdauer bzw. die Hydrolyseperformance des gegebenenfalls verwendeten Katalysators wird verlängert. Gemäß einer Ausführungsform der Erfindung wird die Umsetzung im ersten Reaktor einphasig in
20 flüssiger Phase durchgeführt. Insbesondere bei dieser Fahrweise ist die Steuerung der Exothermie des Verfahrens wichtig, da die entstehende Wärme in der Regel nicht auf einfache Weise aus dem Reaktor ausgetragen werden kann.

Der im erfindungsgemäßen Verfahren eingesetzte Reaktor weist eine vertikale Längsachse auf und wird im Wesentlichen in Längsrichtung durchflossen. Vorzugsweise ist
25 der Reaktor ein Strömungsrohr, ein TVA Reaktor (wie beispielsweise beschrieben in Ullmann's Encyclopedia of Industrial Chemistry, 6th edition, 2000 Electronic release) ein Mehrkammerreaktor, der im Gleich- oder Gegenstrom betrieben wird, eine Destillationsvorrichtung oder eine Reaktivdestillationsvorrichtung.

30

Gemäß einer Ausführungsform ist der Reaktor ein Mehrkammerreaktor oder ein Strömungsrohr, an dessen einem Ende Aminonitrile oder Dinitrile und Diamine oder Gemische davon, gegebenenfalls zusammen mit weiteren polyamidbildenden Monomeren und/oder Oligomeren und ein erster Teil des wässrigen Mediums eingespeist werden, in
35 dessen Verlauf weitere Teile des wässrigen Mediums zugefügt werden und an dessen anderem Ende ein Polyamide, deren Oligomere oder Gemische davon enthaltendes Umsetzungsgemisch ausgetragen wird.

Gemäß einer weiteren Ausführungsform ist der Reaktor eine Reaktivdestillationsvorrichtung, oder der Reaktor ist ein Strömungsrohr, an das sich eine Reaktivdestillationsvorrichtung anschließt, wobei in der Reaktivdestillationsvorrichtung das Umsetzungsprodukt aus dem Sumpf ausgeschleust wird und entstehendes Ammoniak und gegebenenfalls weitere entstehende niedermolekulare Verbindungen und Wasser über Kopf
5 abgezogen werden.

Geeignete kontinuierlich betriebene Reaktoren sind an sich bekannt. Sie sind beispielsweise beschrieben in DE-A-196 35 077, DE-A-198 08 407, EP-A-1 053 275, EP-A-1 054 919, WO 99/038907, WO 00/24808.

10

Eine Reaktivdestillationsvorrichtung kann beispielsweise eine Bodenkolonnen-, Blasensäule oder Trennwandkolonne aufweisen.

Die Reaktoren sind jeweils so modifiziert, dass sie die Einführung des wässrigen Mediums an mindestens zwei unterschiedlichen Stellen entlang der vertikalen Längsachse erlauben. Entsprechende Modifikationen des Reaktors sind dem Fachmann bekannt.
15

Gemäß einer Ausführungsform der Erfindung erfolgt das Verfahren in einem Reaktor (1) mit vertikal ausgerichteter Längsachse, wobei in dem Reaktor (1) das Umsetzungsprodukt aus dem Sumpf ausgeschleust und entstehendes Ammoniak und gegebenenfalls weitere entstehende niedermolekulare Verbindungen und Wasser über Kopf (2) abgezogen werden, wobei der Reaktor (1)
20

- mindestens zwei, in Längsrichtung übereinander angeordnete Kammern (4) aufweist, wobei
25
- die Kammern (4) voneinander durch flüssigkeitsdichte Böden (5) getrennt sind,
- jede Kammer (4) durch je einen Flüssigkeitsüberlauf (6) mit der unmittelbar darunterliegenden Kammer (4) verbunden ist und über den Flüssigkeitsüberlauf (6) der untersten Kammer (4) ein flüssiger Produktstrom abgezogen wird,
- 30 - der Gasraum (7) oberhalb des Flüssigkeitsspiegels in jeder Kammer (4) mit der jeweils unmittelbar darüber angeordneten Kammer (4) durch ein oder mehrere Leitrohre (8) verbunden ist, das (die) jeweils in einen Gasverteiler (9) mit Öffnungen (11) für den Gasaustritt unterhalb des Flüssigkeitsspiegels mündet,
- sowie mit jeweils mindestens einem um jeden Gasverteiler (9) vertikal angeordneten Leitblech (12), dessen oberes Ende unterhalb des Flüssigkeitsspiegels und dessen unteres Ende oberhalb des flüssigkeitsdichten Bodens (5) der Kammer (4) endet und das jede Kammer (4) in einen oder mehrere begaste (13) und in einen oder mehrere unbegaste (14) Räume trennt.
35

Der Gasverteiler (9) von Reaktor (1) kann syphonartig in Form einer oben geschlossenen Haube (10), ausgebildet sein.

- 5 Die Haube des syphonartigen Gasverteilers (9) kann in ihrem unteren Teil offen sein.

Die Haube(n) (1) des (der) syphonartigen Gasverteiler(s) (9) können aus zwei oder mehreren miteinander verbundenen Teilen gebildet sein, die im Querschnitt kreuzförmig und/oder parallel oder konzentrisch oder radial angeordnet sind.

10

Die Anzahl und Größe der Öffnungen (11) für den Gasaustritt sowie deren Abstand vom Flüssigkeitsspiegel in der Kammer (4) kann man in der Weise festlegen, dass der Druckverlust des gasförmigen Stromes im Gasverteiler (9) im Bereich von 0,5 bis 50 mbar ist.

15

Die Öffnungen (11) für den Gasaustritt können auf jeweils gleicher Höhe zueinander angeordnet sein.

20

Die Öffnungen (11) für den Gasaustritt können im unteren Teil der Haube(n) (1) in einem Abstand von 1 bis 15 cm vom unteren Ende der Haube(n) (10) angeordnet sein.

25

Das (die) Leitblech(e) können jeweils derart zur Flüssigkeitsoberfläche sowie zum Boden der Kammer (4) beabstandet sein, dass im Wesentlichen keine Drosselung der Flüssigkeitsströmung durch das (die) Leitblech(e) (12) erfolgt.

Das jeweils mindestens eine um jeden Gasverteiler (9) vertikal angeordnete Leitblech (12) kann in Form eines Einsteckrohrs ausgebildet sein.

30

Das (die) Leitblech(e) und der (die) Gasverteiler (9) können dergestalt angeordnet sein, dass die unbegaste Querschnittsfläche im Bereich von 10 bis 80 %, bevorzugt von 40 bis 60 %, besonders bevorzugt etwa 50 % der Summe von begaster und unbegaster Querschnittsfläche beträgt.

35

In einer oder mehreren, bevorzugt in allen Kammern (4) des Reaktors (1) kann ein Feststoffkatalysator eingebracht sein, insbesondere als Feststoffschüttung oder in Form einer mit Katalysator beschichteten geordneten Packung, beispielsweise eines Monolithen.

In einer oder mehreren, bevorzugt in allen Kammern (4) kann ein Ionenaustauscherharz eingebracht sein.

- Reaktor (1) stellt einen Apparat dar, der ohne bewegte Apparateteile, durch eine Air-Lift-Umwälzung der Flüssigkeit, eine ausgezeichnete Phasendurchmischung bei mehrphasigen Reaktionen und eine nahezu konstante Zusammensetzung des Reaktionsgemisches jeweils über das gesamte Volumen in jeder Kammer gewährleistet, das heißt sowohl über deren Querschnitt als auch insbesondere über die Flüssigkeitshöhe, bei gleichzeitig einfacher Auftrennung zwischen flüssiger und gasförmiger Phase nach erfolgter Reaktion. Durch den Gasaustritt aus dem Gasverteiler in den Flüssigkeitsraum zwischen Gasverteiler und dem oder den um den Gasverteiler herum vertikal angeordneten Leitblech oder Leitblechen wird der hydrostatische Druck in diesem Flüssigkeitsraum gegenüber dem nicht begasten Flüssigkeitsraum abgesenkt, wodurch ein Druckgefälle entsteht, das in kinetische Energie umgesetzt wird. Dieses Druckgefälle setzt die Air-Lift-Umwälzung in Form einer Strömung in Gang, die im begasten Raum, das heißt im Raum zwischen dem Gasverteiler und dem oder den um den Gasverteiler herum angeordneten Leitblech (Leitblechen) nach oben gerichtet ist, im Bereich oberhalb des obersten Endes des Leitblechs (der Leitbleche) und unterhalb des Flüssigkeitsspiegels durch das Leitblech (die Leitbleche) umgelenkt wird, den nicht begasten Flüssigkeitsraum außerhalb des Leitblechs (der Leitbleche) von oben nach unten durchströmt und oberhalb des flüssigkeitsdichten Bodens der Kammer und unterhalb des untersten Endes des Leitblechs (der Leitbleche) erneut in eine von unten nach oben gerichtete Strömung umgelenkt wird, wodurch die Schlaufenbewegung geschlossen wird.
- Der Reaktor ist ein Apparat mit vertikal ausgerichteter Längsachse, d. h. ein hoch stehender Apparat mit Zuführung eines oder mehrerer flüssiger, flüssig/fester, gasförmig/flüssiger oder gasförmig/flüssig/fester Eduktströme in seinem oberen Bereich und eines gasförmigen Stromes – Edukt und/oder Inertgas – in seinem unteren Bereich, das heißt mit Gegenstromführung des flüssigen, flüssig/festen und des gasförmigen Stromes.

Der Reaktor (1) ist aus mehreren, vorzugsweise übereinander angeordneten Kammern aufgebaut.

- Die Zahl der Kammern kann vorteilhaft höchstens 200, bevorzugt höchstens 50, insbesondere höchstens 10 betragen.

Die Zahl der Kammern kann vorteilhaft mindestens 2, insbesondere mindestens 3 betragen.

5 Die Geometrie des Reaktors ist häufig zylindrisch, es sind jedoch auch andere Geometrien möglich.

Die Kammern sind voneinander durch flüssigkeitsdichte Böden getrennt, wobei jede Kammer durch je einen Flüssigkeitsüberlauf mit der unmittelbar darunter liegenden Kammer verbunden ist. Der Flüssigkeitsüberlauf kann dabei beispielsweise in Form
10 eines Rohres oder eines Schachtes ausgebildet sein und er kann sowohl innerhalb als auch außerhalb des Reaktors angeordnet sein. Insbesondere können die Flüssigkeitsüberläufe zwei aufeinander folgender Kammern jeweils an einander gegenüberliegenden Seiten des Reaktors angeordnet sein. Aus der untersten Kammer wird über deren Flüssigkeitsüberlauf ein flüssiger Produktstrom abgezogen. Die unterste Kammer des
15 Reaktors (1), der so genannte Sumpfbereich, kann in mindestens zwei Kammern unterteilt sein. Diese mindestens zwei Kammern können nebeneinander oder übereinander oder übereinander und nebeneinander angeordnet sein.

In einer bevorzugten Ausführungsform kann man einen Teil des dem Sumpfbereich des
20 Reaktors (1) entnommenen Produktstroms in flüssiger Form einem Wärmetauscher zuführen, mit Hilfe dieses Wärmetauschers das in dem Produktstrom enthaltene Wasser teilweise oder vollständig in den gasförmigen Zustand überführen und das den Wärmetauscher verlassende Gemisch dem Reaktor (1) zuführen. Vorzugsweise kann man Reaktor (1) verfahrensgemäß erhaltene Polyamide, Oligomere oder deren Gemische als
25 Produkt flüssig, insbesondere im Sumpfbereich, entnehmen.

In einer anderen bevorzugten Ausführungsform kann man einen Teil oder die Gesamtheit des dem Sumpfbereich des Reaktors (1) entnommenen Produktstroms in flüssiger Form einem Wärmetauscher zuführen, mit Hilfe dieses Wärmetauschers das in dem
30 Produktstrom enthaltene Wasser teilweise oder vollständig in den gasförmigen Zustand überführen, das gasförmige Wasser dem Reaktor (1) zuführen und das den Wärmetauscher verlassende flüssige Produkt als Wertprodukt erhalten.

In einer weiteren bevorzugten Ausführungsform kann man aus mindestens einer der im
35 Sumpfbereich des Reaktors (1) befindlichen Kammern Produkt in flüssiger Form einem Wärmetauscher zuführen, mit Hilfe dieses Wärmetauschers das in dem Produktstrom enthaltene Wasser teilweise oder vollständig in den gasförmigen Zustand überführen und das den Wärmetauscher verlassende Gemisch dem Reaktor (1) zuführen. Vorzugs-

weise kann man Reaktor (1) verfahrensgemäß erhaltene Polyamide, Oligomere oder deren Gemische als Produkt flüssig, insbesondere im Sumpfbereich, entnehmen.

5 In einer weiteren bevorzugten Ausführungsform kann man aus mindestens einer der im Sumpfbereich des Reaktors (1) befindlichen Kammern Produkt in flüssiger Form einem Wärmetauscher zuführen, mit Hilfe dieses Wärmetauschers das in dem Produktstrom enthaltene Wasser teilweise oder vollständig in den gasförmigen Zustand überführen, das gasförmige Wasser dem Reaktor (1) zuführen und das den Wärmetauscher verlassende flüssige Produkt als Wertprodukt erhalten.

10

Der in diesen bevorzugten Ausführungsformen eingesetzte Wärmetauscher kann sich in dem Reaktor (1) oder außerhalb des Reaktors (1) oder teilweise innerhalb, teilweise außerhalb des Reaktors (1) befinden. Weiterhin kann der Wärmetauscher eine Vorrichtung oder mehrere getrennte Vorrichtungen umfassen.

15

Der Gasraum oberhalb des Flüssigkeitsspiegels in jeder Kammer ist mit der jeweils unmittelbar darüber angeordneten Kammer durch ein oder mehrere Leitrohre verbunden, das (die) jeweils in einen Gasverteiler mit Öffnungen für den Gasaustritt unterhalb des Flüssigkeitsspiegels mündet. Bezüglich der Anzahl und Anordnung der Leitrohre gibt es
20 grundsätzlich keine Einschränkungen: es ist gleichermaßen möglich, ein einziges zentrales Leitrohr vorzusehen oder aber auch mehrere, über den Reaktorquerschnitt verteilt angeordnete Leitrohre. Ebenso ist es möglich, anstelle eines einzigen Gasverteilers pro Kammer mehrere getrennte Gasverteiler, jeweils mit Gaszuführung über ein oder mehrere Leitrohre, vorzusehen. In den Gasverteiler der vorletzten Kammer des Reaktors
25 wird ein gasförmiger Strom über ein oder mehrere Leitrohre von außerhalb des Reaktors und/oder vom Sumpfbereich aus eingeleitet.

Es ist somit gleichermaßen möglich, einen einzigen Gasverteiler vorzusehen, mit Gaszuführung über ein oder mehrere Leitrohre, sowie auch mehrere miteinander nicht verbundene Gasverteiler, jeweils mit Gaszuführung über ein oder mehrere Leitrohre.
30

Bezüglich der vorliegend einsetzbaren Gasverteiler gibt es keine grundsätzlichen Einschränkungen: wesentlich ist, dass der Gasverteiler das ihm über das oder die Leitrohre zugeführte Gas aus dem Gasraum der unmittelbar darunter liegenden Kammer unterhalb
35 des Flüssigkeitsspiegels der Kammer, in der der Gasverteiler angeordnet ist, austreten lässt. Der Gasaustritt soll dabei bevorzugt möglichst gleichförmig erfolgen. Als Gasverteiler kann grundsätzlich eine handelsübliche Begasungseinrichtung eingesetzt werden, beispielsweise Gasverteiler in Form von Rohren, die mit Austrittsöffnungen für das Gas

ausgestattet sind und beispielsweise horizontal, das heißt in einer Ebene parallel zum flüssigkeitsdichten Boden der Kammer angeordnet sein können. Es ist auch möglich, ringförmige Gasverteiler vorzusehen. Die Öffnungen für den Gasaustritt müssen sich jedoch stets unterhalb des Flüssigkeitsspiegels in der Kammer befinden, bevorzugt in
5 einem Abstand zum Flüssigkeitsspiegel von mindestens 10 % der gesamten Flüssigkeitshöhe in der Kammer, vorzugsweise von mindestens 30 %, besonders bevorzugt von mindestens 50 %. Es wurde gefunden, dass eine besonders günstige Eintauchtiefe der Öffnungen für den Gasaustritt unter dem Flüssigkeitsspiegel in der Kammer bei mindestens 50 mm liegt.

10

In einer bevorzugten Ausführungsvariante ist der Gasverteiler (die Gasverteiler) siphonartig ausgebildet, in Form einer oben geschlossenen Haube mit Öffnungen für den Gasaustritt in deren unterem Teil.

15 Die Haube kann, bis auf die Durchtrittsöffnungen für das oder die Leitrohre für die Gaszuführung und die Gasaustrittsöffnungen in ihrem unteren Teil vollständig geschlossen sein.

Es ist jedoch auch möglich, die Haube in deren unterem Teil offen auszubilden.

20

Das obere geschlossene Ende der Haube kann unterhalb des Flüssigkeitsspiegels enden, es kann jedoch auch über den Flüssigkeitsspiegel hinaus, in den Gasraum, reichen.

Die Haube des siphonartigen Gasvertailers kann grundsätzlich jede geometrische Form haben; es ist beispielsweise möglich, dass sie aus mehreren miteinander verbundenen
25 Teilen besteht, die im Querschnitt bevorzugt kreuzförmige und/oder parallel oder konzentrisch oder radial angeordnet sind.

Die Öffnungen für den Gasaustritt sind bezüglich Anzahl, Querschnitt und Abstand vom Flüssigkeitsspiegel in der Kammer bevorzugt in der Weise ausgebildet, dass der Druckverlust des gasförmigen Stromes im Gasverteiler im Bereich von 0,1 bis 50 mbar
30 liegt.

Die Öffnungen für den Gasverteiler sind bevorzugt auf derselben Höhe zueinander angeordnet.
35

Sie können grundsätzlich jede beliebige geometrische Form haben, beispielsweise kreisförmig, dreieckig oder schlitzförmig sein.

Die Mittellinie der Öffnungen liegt dabei bevorzugt in einem Abstand von ca. 1 cm bis 15 cm vom unteren Ende der Haube. Alternativ ist es auch möglich, anstelle von Öffnungen das untere Ende der Haube mit gezacktem Rand auszubilden. In einer weiteren
5 Alternative ist es möglich, das untere Ende der Haube in Form eines Ringverteilers auszubilden.

Die Anordnung der Öffnungen auf unterschiedlicher Höhe zueinander kann für einen Betrieb mit zwei oder mehreren Lastbereichen vorteilhaft sein.

10

Die Höhe der Öffnungen für den Gasaustritt wird nach Bedarf in Abhängigkeit von der konkreten, im Reaktor durchzuführenden Reaktion so gewählt, dass zum einen genügend Stoffaustauschfläche für die konkrete gas/flüssig oder gas/flüssig/fest-Reaktion angeboten wird und zum anderen genügend Antrieb für die Air-Lift-Umwälzung der
15 Flüssigkeit zur Verfügung gestellt wird.

Um jeden Gasverteiler ist im erfindungsgemäßen Reaktor mindestens ein vertikales Leitblech angeordnet, dessen oberes Ende unterhalb des Flüssigkeitsspiegels in der Kammer endet, vom Boden der Kammer beabstandet ist und das jede Kammer in einen oder mehrere begaste sowie einen oder mehrere unbegaste Räume trennt.

20

Das Leitblech kann in einer bevorzugten Ausführungsform als zylindermantelförmiges Einsteckrohr ausgebildet sein. Gleichfalls möglich ist jedoch auch beispielsweise die Form eines einfachen ebenen Bleches.

25 Das mindestens eine Leitblech ist vom Flüssigkeitsspiegel sowie vom Boden der Kammer beabstandet, bevorzugt dergestalt, dass im Wesentlichen keine Drosselung der Flüssigkeitsströmung durch das Leitblech erfolgt. Die Abstände des Leitblechs oder der Leitbleche zur Flüssigkeitsoberfläche sowie auch zum Boden der Kammer sind somit bevorzugt in der Weise festzulegen, dass sich die Strömungsgeschwindigkeit der Flüssigkeit bei der Umlenkung durch das Leitblech nicht oder nur geringfügig verändert.
30

Bezüglich der Gesamthöhe des Leitblechs gibt es grundsätzlich keine Einschränkungen. Diese kann insbesondere in Abhängigkeit von der gewünschten Verweilzeit pro Kammer, unter gleichzeitiger Berücksichtigung einer ausreichenden Durchmischung, entsprechend dimensioniert werden.
35

Das erfindungsgemäße Verfahren kann ein- oder mehrstufig durchgeführt werden.

Das erfindungsgemäße Verfahren umfasst gemäß einer Ausführungsform der Erfindung die folgenden Stufen:

- 5 (1) Umsetzung von Aminonitrilen oder Dinitrilen und Diaminen oder Gemischen davon, gegebenenfalls zusammen mit weiteren polyamidbildenden Monomeren und/oder Oligomeren mit dem wässrigen Medium im Reaktor bei einer Temperatur von 90 bis 400°C, bevorzugt 180 bis 310°C und einem Druck von 0,1 bis 35 x 10⁶ Pa, bevorzugt 1 bis 10 x 10⁶ Pa, wobei ein Umsetzungsgemisch erhalten wird,
- 10 (2) weitere Umsetzung des Umsetzungsgemisches bei einer Temperatur von 150 bis 400°C, vorzugsweise 200 bis 300°C und einem Druck, der niedriger ist als der Druck in Stufe 1, wobei die Temperatur und der Druck so gewählt werden, dass eine erste Gasphase und eine erste flüssige Phase erhalten werden, und die erste Gasphase von der ersten flüssigen Phase abgetrennt wird, und
- 15 (3) Versetzen der ersten flüssigen Phase mit einer gasförmigen oder flüssigen Phase, die Wasser oder ein wässriges Medium enthält, bei einer Temperatur von 90 bis 370°C, vorzugsweise 200 bis 300°C, und einem Druck von 0,1 bis 30 x 10⁶ Pa, wobei ein Produktgemisch erhalten wird.

20

Das Verfahren kann zusätzlich oder anstelle der Stufe 3 folgende Stufe umfassen:

- 25 (4) Nachkondensation des Produktgemisches bei einer Temperatur von 200 bis 280 °C und einem Druck, der niedriger ist als der Druck der Stufe 3, sofern Stufe 3 durchgeführt wird, wobei die Temperatur und der Druck so gewählt werden, dass eine zweite, Wasser und Ammoniak enthaltende Gasphase und eine zweite flüssige Phase, die das Polyamid enthält, erhalten werden.

30 Dabei können im Reaktor bzw. in Stufe 1 oder in Stufe 3 oder sowohl im Reaktor bzw. in Stufe 1 als auch in Stufe 3 Metalloxid-Katalysatoren als Festbett eingesetzt werden.

Allgemein kann die Umsetzung im Reaktor in Gegenwart von Festbettkatalysatoren, besonders bevorzugt Brönstedt-sauren Festbett-Katalysatoren durchgeführt werden.

35 Als Aminonitril können im Gemisch prinzipiell alle Aminonitrile, d.h. Verbindungen, die sowohl mindestens eine Amino- als auch mindestens eine Nitrilgruppe aufweisen, eingesetzt werden. Unter diesen sind ω -Aminonitrile bevorzugt, wobei unter letzteren insbesondere ω -Aminoalkylnitrile mit 4 bis 12 C-Atomen, weiter bevorzugt 4 bis 9 C-

Atomen im Alkylenrest, oder ein Aminoalkylarylnitril mit 8 bis 13 C-Atomen eingesetzt werden, wobei dort solche bevorzugt werden, die zwischen der aromatischen Einheit und der Amino- und Nitrilgruppe eine Alkylengruppe mit mindestens einem C-Atom aufweisen. Unter den Aminoalkylarylnitrilen sind insbesondere solche bevorzugt, die die Amino- und Nitrilgruppe in 1,4-Stellung zueinander aufweisen.

Als ω -Aminoalkylnitril setzt man weiter bevorzugt lineare ω -Aminoalkylnitrile ein, wobei der Alkylenrest (-CH₂-) vorzugsweise 4 bis 12 C-Atome, weiter bevorzugt von 4 bis 9 C-Atome enthält, wie 6-Amino-1-cyanopentan (6-Aminocapronitril), 7-Amino-1-cyanohexan, 8-Amino-1-cyanoheptan, 9-Amino-1-cyano-octan, 10-Amino-1-cyanononan, besonders bevorzugt 6-Aminocapronitril.

6-Aminocapronitril erhält man üblicherweise durch Hydrierung von Adipodinitril nach bekannten Verfahren, beispielsweise beschrieben in DE-A 836,938, DE-A 848,654 oder US 5 151 543.

Selbstverständlich können auch Gemische mehrerer Aminonitrile oder Gemische eines Aminonitrils mit weiteren Comonomeren, wie Caprolactam oder das untenstehend näher definierte Gemisch eingesetzt werden.

In einer besonderen Ausführungsform, insbesondere wenn man Copolyamide oder verzweigte oder kettenverlängerte Polyamide herstellen möchte, setzt man anstelle von reinem 6-Aminocapronitril folgendes Gemisch ein:

50 bis 99,99, bevorzugt 80 bis 90 Gew.-% 6-Aminocapronitril,
0,01 bis 50, bevorzugt von 1 bis 30 Gew.-% mindestens einer Dicarbonsäure, ausgewählt aus der Gruppe bestehend aus aliphatischen C₄-C₁₀- α,ω -Dicarbonsäuren, aromatischen C₈-C₁₂-Dicarbonsäuren und C₅-C₈-Cycloalkandicarbonsäuren,
0 bis 50 bevorzugt 0 bis 30 Gew.-% eines \square , \square -Diamins mit 4 bis 10 Kohlenstoffatomen,
0 bis 50 bevorzugt 0 bis 30 Gew.-% eines α,ω -C₂-C₁₂-Dinitrils sowie
0 bis 50 bevorzugt 0 bis 30 Gew.-% einer α,ω -C₅-C₁₂-Aminosäure oder des entsprechenden Lactams,
0 bis 10 Gew.-% mindestens einer anorganischen Säure oder deren Salz,
wobei die Summe der einzelnen Gewichtsprozentangaben 100 % beträgt.

Als Dicarbonsäuren kann man aliphatische C₄-C₁₀- α,ω -Dicarbonsäuren, wie Bernsteinsäure, Glutarsäure, Adipinsäure, Pimelinsäure, Korksäure, Azelainsäure, Sebazinsäure, bevorzugt Adipinsäure und Sebazinsäure, besonders bevorzugt Adipinsäure, und aroma-

tische C₈-C₁₂-Dicarbonsäuren wie Terephthalsäure sowie C₅-C₈-Cycloalkandicarbonsäuren wie Cyclohexandicarbonsäure einsetzen.

Als α,ω-Diamin mit 4 bis 10 Kohlenstoffatomen kann man Tetramethyldiamin, Pentamethyldiamin, Hexamethyldiamin, Heptamethyldiamin, Octamethyldiamin, Nonamethyldiamin und Decamethyldiamin, bevorzugt Hexamethyldiamin, einsetzen.

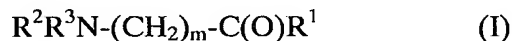
Des Weiteren ist es auch möglich, Salze aus den genannten Dicarbonsäuren und Diaminen einzusetzen, insbesondere das Salz aus Adipinsäure und Hexamethyldiamin, so genanntes AH-Salz.

Als α,ω-C₂-C₁₂-Dinitril setzt man bevorzugt aliphatische Dinitrile, wie 1,4-Dicyanbutan (Adipodinitril), 1,5-Dicyanpentan, 1,6-Dicyanhexan, 1,7-Dicyanheptan, 1,8-Dicyanoctan, 1,9-Dicyannonan, 1,10-Dicyandecan, besonders bevorzugt Adipodinitril, ein.

Gewünschtenfalls kann man auch Diamine, Dinitrile und Aminonitrile, die sich von verzweigten Alkylen- oder Arylen- oder Alkylarylenen ableiten, verwenden.

Als α,ω-C₅-C₁₂-Aminosäure kann man 5-Aminopentansäure, 6-Aminohexansäure, 7-Aminoheptansäure, 8-Aminooctansäure, 9-Aminononansäure, 10-Aminodecansäure, 11-Aminoundecansäure und 12-Aminododecansäure, bevorzugt 6-Aminohexansäure, oder deren innere Amide, insbesondere Caprolactam, einsetzen.

Als Ausgangsstoffe im erfindungsgemäßen Verfahren eignen sich ferner Gemische mit Aminocarbonsäureverbindungen der allgemeinen Formel I



in der R¹ für -OH, -OC₁₋₁₂-Alkyl oder -NR²R³ unabhängig voneinander Wasserstoff, C₁₋₁₂-Alkyl und C₅₋₈-Cycloalkyl, und m für 3, 4, 5, 6, 7, 8, 9, 10, 11 oder 12 stehen.

Besonders bevorzugte Aminocarbonsäureverbindungen sind solche, in denen R¹ OH, -O-C₁₋₄Alkyl wie -O-Methyl, -O-Ethyl, -O-n-Propyl, -O-i-Propyl, -O-n-Butyl, -O-sek.-Butyl, -O-ter.-Butyl und -NR²R³ wie -NH₂, -NHMe, -NH₂Et, -NMe₂ und -NEt₂ bedeuten, und m für 5 steht.

Ganz besonders bevorzugt sind 6-Aminocaprönsäure, 6-Aminocaprönsäuremethylester, 6--Aminocaprönsäureethylester, 6-Aminocaprönsäuremethylanid, 6-Aminocaprönsäuredimethylanid, 6-Aminocaprönsäureethylamid, 6-Aminocaprönsäurediethylamid und 6-Aminocaprönsäureamid.

5

Die Ausgangsverbindungen sind im Handel erhältlich oder beispielsweise gemäß EP-A 0 234 295 und Ind. Eng. Chem. Process Des. Dev. 17 (1978)9-16 herstellbar.

Es können auch beliebige Mischungen der genannten Verbindungen, Aminocarbonsäureverbindungen, Lactame, Diamine und Disäuren oder deren Salze eingesetzt werden.

Die Umsetzung in der ersten Stufe kann ohne Katalysator oder in Anwesenheit eines Metalloxid-Katalysators durchgeführt werden. Nachstehend sind die Umsetzungsbedingungen ohne Katalysator und mit Katalysator (in Klammern) angegeben.

15

Erfindungsgemäß wird in einer ersten Stufe (Stufe 1) ein Aminonitril mit Wasser, bei einer Temperatur von ungefähr 100 (90) bis ungefähr 400 (400)°C, vorzugsweise ungefähr 200 (180) bis ungefähr 350 (310)°C und insbesondere bei ungefähr 240 (220) bis ungefähr 290 (270)°C erhitzt, wobei ein Druck von ungefähr 0,1 bis ungefähr 35 (15) x 10⁶ Pa, vorzugsweise ungefähr 1 (1) bis ungefähr 15 (10) x 10⁶ Pa und insbesondere ungefähr 4 (4) bis ungefähr 11 (9) x 10⁶ Pa eingestellt wird. Dabei können in dieser Stufe Druck und Temperatur so aufeinander abgestimmt werden, dass eine flüssige und eine gasförmige Phase erhalten werden. Vorzugsweise soll das Reaktionsgemisch einphasig flüssig vorliegen.

25

Erfindungsgemäß setzt man insgesamt Wasser oder wässriges Extrakt in einem Mol-
verhältnis von Aminoalkylnitril zu Wasser im Bereich von 1:1 bis 1:30 (1:10), beson-
ders bevorzugt von 1:2 bis 1:10 (1:8), ganz besonders bevorzugt von 1:2 bis 1:8 (1:6),
ein, wobei der Einsatz von Wasser oder wässrigem Extrakt im Überschuss, bezogen auf
das eingesetzte Aminoalkylnitril, bevorzugt ist.

Bei dieser Ausführungsform entspricht die flüssige Phase dem Umsetzungsgemisch, während die gasförmige Phase abgetrennt wird. Dabei können im Rahmen dieser Stufe die gasförmige Phase sofort von der flüssigen Phase abgetrennt werden, oder das sich innerhalb dieser Stufe bildende Reaktionsgemisch kann zweiphasig flüssig-gasförmig vorliegen. Selbstverständlich können Druck und Temperatur auch so aufeinander abgestimmt werden, dass das Reaktionsgemisch einphasig-flüssig vorliegt.

35

Die Abtrennung der Gasphase kann durch den Einsatz von gerührten oder nicht-gerührten Abscheidekesseln oder Kesselkaskaden sowie durch den Einsatz von Verdampferapparaten erfolgen, z.B. durch Umlaufverdampfer oder Dünnschichtverdampfer, wie durch Filmextruder oder durch Ringscheibenreaktoren, die eine vergrößerte

5 Phasengrenzfläche garantieren. Gegebenenfalls ist ein Umpumpen der Reaktionsmischung bzw. der Einsatz eines Schlaufenreaktors notwendig, um die Phasengrenzfläche zu vergrößern. Des Weiteren kann die Abtrennung der Gasphase durch die Zugabe von Wasserdampf oder Inertgas in die flüssige Phase gefördert werden.

10 Bevorzugt wird bei einer vorgewählten Temperatur der Druck so eingestellt, dass er kleiner ist als der Gleichgewichtsdampfdruck von Ammoniak, jedoch größer als der Gleichgewichtsdampfdruck der übrigen Komponenten im Reaktionsgemisch bei der vorgegebenen Temperatur. Auf diese Weise kann insbesondere die Abscheidung von Ammoniak begünstigt und somit die Hydrolyse der Säureamidgruppen beschleunigt

15 werden.

In einer weiteren Ausführungsform ist der Reaktor der ersten Stufe mit Füllkörpern versehen, die eine axiale Rückvermischung der Reaktanden einschränken. Hierdurch erreicht das im Reaktor freiwerdende Ammoniak-Gas welches vorwiegend direkt nach

20 dem Eintritt in den Reaktor entsteht, auf kürzestem Weg die Gasphase am Kopf des Reaktors. Die Störung des Strömungsprofils im weiteren Verlauf des Reaktors durch aufsteigende Gasblasen bzw. Konvektion ist deshalb gering.

Bzgl. der Verweilzeit des Reaktionsgemischs in der ersten Stufe bestehen keinerlei Beschränkungen; sie wird jedoch im allgemeinen im Bereich von ungefähr 10 Minuten bis

25 ungefähr 10 Stunden, vorzugsweise zwischen ungefähr 30 Minuten und ungefähr 6 Stunden gewählt.

Obwohl auch bzgl. des Umsatzes an Nitrilgruppen in Stufe 1 keinerlei Beschränkungen existieren, beträgt insbesondere aus wirtschaftlichen Gründen der Umsatz an Nitrilgruppen in Stufe 1 im allgemeinen nicht weniger als ungefähr 70 Mol-%, vorzugsweise

30 mindestens ungefähr 95 Mol-% und insbesondere ungefähr 97 bis ungefähr 99 Mol-%, jeweils bezogen auf die Molzahl an eingesetztem Aminonitril.

35 Den Umsatz an Nitrilgruppen ermittelt man üblicherweise mittels IR-Spektroskopie (CN-Valenz-Schwingung bei 2247 Wellenzahlen), NMR oder HPLC, bevorzugt durch IR-Spektroskopie.

In einer weiteren bevorzugten Ausführungsform wird das Aminonitril/Wasser-Gemisch kontinuierlich mit Hilfe eines Wärmetauschers erhitzt, und das so erhitzte Gemisch in ein auf die gleiche Temperatur temperiertes Reaktionsgefäß, vorzugsweise ein Rohr, das ggf. Einbauten wie Sulzer-Mischelemente enthalten kann, um Rückvermischungen zu vermeiden, eingeführt. Selbstverständlich können das Aminonitril und das Wasser auch getrennt voneinander aufgeheizt werden.

Weiterhin ist es erfindungsgemäß nicht ausgeschlossen, die Umsetzung in Stufe 1 auch in Gegenwart von sauerstoffhaltigen Phosphorverbindungen, insbesondere Phosphorsäure, phosphorige Säure und hypophosphorige Säure sowie deren Alkalimetall- und Erdalkalimetallsalze und Ammoniumsalze wie Na_3PO_4 , NaH_2PO_4 , Na_2HPO_4 , NaH_2PO_3 , Na_2HPO_3 , NaH_2PO_2 , K_3PO_4 , KH_2PO_4 , K_2HPO_4 , KH_2PO_3 , K_2HPO_3 , KH_2PO_2 durchzuführen, wobei man das Molverhältnis von Phosphorverbindungen zu ω -Aminonitril im Bereich von 0,01:1 bis 1:1, bevorzugt von 0,01:1 bis 0,1:1 wählt.

Des weiteren ist es vorteilhaft, auch bekannte Metalloxide, wie Titandioxide, Zirkonoxid, Aluminiumoxid, Lanthanoxid, Magnesiumoxid, etc, bevorzugt einen Brönsted-Säurekatalysator, ausgewählt aus einem Beta- Zeolith-, Schichtsilikat- oder einem Titandioxid-Katalysator zur heterogenen Katalyse in den einzelnen Verfahrensstufen einzusetzen, um den Umsatz, insbesondere der Nitrilgruppen zu fördern. Solche Katalysatoren sind zum Beispiel in WO 03/089496 oder dem darin angeführten Stand der Technik beschrieben. Bevorzugt werden Titandioxide, insbesondere Titandioxide aus 70 bis 100 Gew.-% Anatas und 0 bis 30 Gew.-% Rutil, in dem bis zu 40 Gew.-% des Titandioxids durch andere Oxide wie Wolframoxid ersetzt sein können eingesetzt. Für reine Ausgangsprodukte (Aminonitril) wird vorzugsweise ein Titandioxid mit hohem Gehalt an Anatas-Struktur eingesetzt. Der Katalysator weist vorzugsweise ein Porenvolumen von 0,05 bis 5 ml/g, besonders bevorzugt 0,2 bis 0,5 ml/g auf. Die Schneidhärte kann im Bereich kleiner Werte, wie 2 N bis 10 N, mittlerer Werte, wie größer 10 N bis 20 N, oder auch hoher Werte wie Größer 20 N oder größer 25 N, liegen. Die BET-Oberfläche beträgt vorzugsweise mehr als 5 m²/g, besonders bevorzugt mehr als 15 m²/g_x (DIN 66131).

Die Katalysatoren können dabei aus handelsüblichen TiO₂-Pulvern hergestellt werden. Beim Einsatz eines Anteils an Wolframoxid werden bis zu 40 Gew.-%, vorzugsweise bis zu 30 Gew.-%, besonders bevorzugt 15 bis 25 Gew.-% des Titandioxids durch Wolframoxid ersetzt. Die Konfektionierung der Katalysatoren kann nach an sich bekannten Verfahren wie zum Beispiel in Ertl, Knözinger, Weitkamp: "Handbook of heterogeneous catalysis", VCH Weinheim, 1997, Seiten 98ff beschrieben, erfolgen. Die Metalloxide

können in jeder beliebigen geeigneten Form eingesetzt werden. Vorzugsweise werden sie in Form von Granulaten, Strängen oder anderen Formkörpern eingesetzt. Besonders bevorzugt sind Stränge mit einem mittleren Durchmesser von 1 bis 6 mm, und einer mittleren Länge von 5 bis 30 mm. Die Granulate und Stränge können allein oder in
5 Kombination mit metallischen Füllkörpern wie Raschig-Ringen eingesetzt werden. Dabei kann ein Gemisch aus Granulaten und Formkörpern vorliegen, oder es kann eine Schichtfolge von Metalloxid und Formkörper vorliegen.

10 Dabei werden die oben genannten Metalloxide nicht in Stufe 4 eingesetzt, können jedoch in Stufen 1 bis 3, vorzugsweise 1 und 3 eingesetzt werden, wobei der Einsatz in Stufe 1 besonders bevorzugt ist.

Erfindungsgemäß wird das in der ersten Stufe erhaltene Umsetzungsgemisch in Stufe 2 bei einer Temperatur von ungefähr 200 (150) bis ungefähr 400 (350)°C, vorzugsweise
15 einer Temperatur im Bereich von ungefähr 210 (200) bis ungefähr 330 (300)°C und insbesondere im Bereich von ungefähr 230 (230) bis ungefähr 290 (270)°C und einem Druck, der niedriger ist als der Druck in Stufe 1 weiter umgesetzt. Vorzugsweise ist der Druck in der zweiten Stufe mindestens ungefähr $0,5 \times 10^6$ Pa niedriger als der Druck in Stufe 1, wobei im Allgemeinen der Druck im Bereich von ungefähr 0,1 bis ungefähr 45×10^6 Pa, vorzugsweise ungefähr 0,5 bis ungefähr 15×10^6 Pa und insbesondere unge-
20 fähr 2 bis ungefähr 6×10^6 Pa liegt.

Dabei werden in Stufe 2 die Temperatur und der Druck so gewählt, dass eine erste Gasphase und eine erste flüssige Phase erhalten werden, und die erste Gasphase von der
25 ersten flüssigen Phase abgetrennt wird.

Die erste gasförmige Phase, die im Wesentlichen aus Ammoniak und Wasserdampf besteht, entfernt man im Allgemeinen kontinuierlich mit Hilfe einer Destillationsvorrichtung, wie einer Destillationskolonne. Die bei dieser Destillation ggf. mit-
30 abgetrennten organischen Bestandteile des Destillats, im überwiegendem Maße nicht umgesetztes Aminonitril, können in Stufe 1 und/oder Stufe 2 vollständig oder teilweise zurückgeführt werden.

Die Verweilzeit des Umsetzungsgemisches in Stufe 2 unterliegt keinerlei Beschränkungen, beträgt jedoch im allgemeinen ungefähr 2 Minuten bis ungefähr 5 Stunden, vorzugsweise ungefähr 10 Minuten bis ungefähr 1 Stunde.

35

Die Produktleitung zwischen der ersten und zweiten Stufe enthält ggf. Füllkörper, wie Raschig-Ringe oder Sulzer-Mischelemente, die eine kontrollierte Entspannung des Umsetzungsgemischs in die Gasphase ermöglichen.

- 5 In Stufe 3 wird die erste flüssige Phase mit einer gasförmigen oder flüssigen Phase, die ein wässriges Medium enthält, vorzugsweise Wasser oder Wasserdampf oder Extrakt, versetzt. Vorzugsweise geschieht dies kontinuierlich. Die Menge an zugegebenem Wasser oder Extrakt (als Flüssigkeit) liegt vorzugsweise im Bereich von ungefähr 10 bis
10 ungefähr 500 ml, weiter bevorzugt ungefähr 20 bis ungefähr 150 ml, jeweils bezogen auf 1 kg der ersten flüssigen oder ersten festen Phase oder des Gemischs aus erster flüssiger und erster fester Phase. Durch diesen Wasser- oder Extraktzusatz werden in erster Linie die in der Stufe 2 verursachten Wasserverluste kompensiert und die Hydrolyse von Säureamidgruppen im Reaktionsgemisch gefördert. Daraus resultiert als weiterer Vorteil dieser Erfindung, dass das Gemisch der Ausgangsprodukte, wie es in Stufe 1
15 eingesetzt wird, lediglich mit einem kleinen Wasserüberschuss eingesetzt werden kann.

- In einer anderen Ausführungsform der Erfindung können in der 3. Stufe wässrige Extrakte mit höherem Extraktgehalt von bis zu 85% eingesetzt werden. Gewünschtenfalls kann dem hochkonzentrierten wässrigen Extrakt vor der Zuführung in die 3. Stufe
20 Caprolactam zugesetzt werden, wodurch die Löslichkeit von Caprolactam-Oligomeren verbessert und die Ausscheidung von Oligomeren und somit die Verstopfung von Anlagenteilen verhindert wird.

- Vorzugsweise wird die Wasser oder wässrige Extrakte enthaltende gasförmige oder flüssige Phase vor der Einleitung in Stufe 3 in einem Wärmetauscher vorgeheizt und anschließend mit der ersten flüssigen Phase vermischt. Dabei können ggf. Mischelemente im Reaktor eingesetzt werden, die die Durchmischung der Komponenten fördern.

- In die 3. Stufe kann auch der organische Anteil der abgetrennten Gasphase aus der 2. Stufe rückgeführt werden.
30 Üblicherweise erfolgt diese Rückführung der organischen Phase in wässriger Form. Stufe 3 kann bei einer Temperatur von 150 bis 370°C und einem Druck von 0,1 bis 30×10^6 Pa betrieben werden. Beim Vorliegen einer Katalysatorschüttung können die für Stufe 1 geltenden Bedingungen angewendet werden.

- 35 Bei einer vorgewählten Temperatur kann der Druck so eingestellt werden, dass er kleiner ist als der Gleichgewichtsdampfdruck von Ammoniak, jedoch größer als der Gleichgewichtsdampfdruck der übrigen Komponenten im Reaktionsgemisch bei der vorgegebenen Temperatur. Auf diese Weise kann insbesondere die Abscheidung von

Ammoniak begünstigt und somit die Hydrolyse der Säureamidgruppen beschleunigt werden.

Die in dieser Stufe einsetzbaren Apparaturen/Reaktoren können mit denen der Stufe 1,
5 wie oben diskutiert, identisch sein.

In einer bevorzugten Ausführungsform wird bei der zweiphasigen Fahrweise der Reaktor der ersten Stufe von oben nach unten durchströmt, wobei dieser wiederum bevorzugt mit Katalysator und/oder Füllkörpern versehen ist, die eine axiale Rückvermischung der
10 Reaktanden einschränken. Hierdurch erreicht das im Reaktor freiwerdende Ammoniak-Gas, welches vorwiegend direkt nach dem Eintritt in den Reaktor entsteht, auf kürzestem Weg die Gasphase am Kopf des Reaktors. Die Störung des Strömungsprofils im weiteren Verlauf des Reaktors durch aufsteigende Gasblasen bzw. Konvektion ist deshalb gering.

15 Die Verweilzeit in dieser Stufe unterliegt ebenfalls keinen Beschränkungen, aus wirtschaftlichen Gründen wählt man sie jedoch im allgemeinen im Bereich zwischen ungefähr 10 Minuten bis ungefähr 10 Stunden, vorzugsweise zwischen ungefähr 1 bis ungefähr 8 Stunden, besonders bevorzugt ungefähr 1 bis 6 Stunden.

20 Das in Stufe 3 erhaltene Produktgemisch kann dann, wie weiter unten beschrieben, weiterverarbeitet werden.

In einer bevorzugten Ausführungsform wird das Produktgemisch der Stufe 3 in einer
25 vierten Stufe einer Nachkondensation bei einer Temperatur von ungefähr 200 bis ungefähr 350°C, vorzugsweise einer Temperatur von ungefähr 220 bis 300°C und insbesondere ungefähr 250 bis 270°C unterworfen. Stufe 4 wird bei einem Druck durchgeführt, der unterhalb des Drucks der Stufe 3 liegt, und vorzugsweise in einem Bereich von ungefähr 5 bis 1000 x 10³ Pa, weiter bevorzugt ungefähr 10 bis ungefähr 300 x 10³ Pa
30 liegt. Im Rahmen dieser Stufe werden Temperatur und Druck so gewählt, dass eine zweite Gasphase und eine zweite flüssige oder feste Phase oder ein Gemisch aus zweiter flüssiger und zweiter fester Phase, die das Polyamid enthalten, erhalten werden.

Vorzugsweise wird die Nachkondensation gemäß Stufe 4 so durchgeführt, dass die relative Viskosität (gemessen bei einer Temperatur von 25°C und einer Konzentration von 1
35 g Polymer pro 100 ml in 96 gew.-%iger Schwefelsäure) des Polyamids einen Wert im Bereich von ungefähr 1,6 bis ungefähr 3,5 einnimmt.

In einer bevorzugten Ausführungsform kann man aus der flüssigen Phase gegebenenfalls vorhandenes Wasser mittels eines Inertgases wie Stickstoff austreiben.

5 Die Verweilzeit des Reaktionsgemisches in Stufe 4 richtet sich insbesondere nach der gewünschten relativen Viskosität, der Temperatur, dem Druck und der in Stufe 3 zugesetzten Wassermenge.

10 In der Produktleitung zwischen der Stufe 3 und der Stufe 4 können ggf. Füllkörper, bestehend z.B. aus Raschig-Ringen oder Sulzer-Mischelementen, eingesetzt werden, welche eine kontrollierte Entspannung des Reaktionsgemischs in der Gasphase ermöglichen.

In einer weiteren Ausführungsform kann erfindungsgemäß auf Stufe 3 verzichtet werden und zur Herstellung des Polyamids die Stufen (1), (2) und (4) ausgeführt werden.
15 Vorzugsweise wird diese Variante - mit Katalysator - wie folgt durchgeführt:

In Stufe 1 wird mindestens ein Aminoalkylnitril mit einem Überschuss an Extraktwasser auf eine Temperatur im Bereich von ungefähr 250 bis ungefähr 350°C und einem Druck von ungefähr 4 bis 30×10^6 Pa erhitzt, wobei man Druck und Temperatur so aufeinander
20 abstimmt, dass das Reaktionsgemisch einphasig flüssig vorliegt, und wobei der Umsatz an Nitrilgruppen nicht kleiner als 95 Mol-%, bezogen auf die Mol-Zahl an eingesetztem Aminoalkylnitril, beträgt, wobei ein Umsetzungsgemisch erhalten wird.

Das Umsetzungsgemisch wird in Stufe 2 bei einer Temperatur im Bereich von ungefähr
25 220 bis ungefähr 300°C und einem Druck im Bereich von ungefähr 1 bis ungefähr 7×10^6 Pa behandelt, wobei der Druck in der zweiten Stufe mindestens $0,5 \times 10^6$ Pa niedriger ist als in Stufe 1. Gleichzeitig wird die entstandene erste Gasphase von der ersten flüssigen Phase abgetrennt.

30 Die in Stufe 2 erhaltene erste flüssige Phase wird in Stufe 3 bei einer Temperatur im Bereich von ungefähr 220 bis 300°C und einem Druck im Bereich von ungefähr 10 bis ungefähr 300×10^3 Pa behandelt, wobei die dabei entstehende zweite, Wasser und Ammoniak enthaltende Gasphase von der zweiten flüssigen Phase abgetrennt wird. Innerhalb dieser Stufe wird die relative Viskosität (gemessen wie oben definiert) des erhaltenen Polyamids auf einen gewünschten Wert im Bereich von ungefähr 1,6 bis ungefähr
35 3,5 durch Wahl der Temperatur und der Verweilzeit eingestellt.

Anschließend wird die so erhaltene zweite flüssige Phase nach üblichen Methoden ausgetragen und, falls dies erwünscht ist, aufgearbeitet.

5 Beim Einsatz von Metalloxid-Katalysatoren können die vorstehend beschriebenen niedrigeren Temperaturen und Drücke angewendet werden.

10 Ferner kann man im Rahmen des erfindungsgemäßen Verfahrens auch eine Kettenverlängerung oder eine Verzweigung oder eine Kombination aus beidem durchführen. Dazu werden dem Fachmann bekannte Substanzen zur Verzweigung bzw. Kettenverlängerung von Polymeren in den einzelnen Stufen zugesetzt. Vorzugsweise werden diese Substanzen in Stufe 3 oder 4 zugesetzt.

Als einsetzbare Substanzen sind zu nennen:

15 Trifunktionelle Amine oder Carbonsäuren als Verzweiger bzw. Vernetzer. Beispiele geeigneter mindestens trifunktioneller Amine oder Carbonsäuren sind beschrieben in der EP-A-0 345 648. Die mindestens trifunktionellen Amine weisen mindestens drei Aminogruppen auf, die zur Umsetzung mit Carbonsäuregruppen fähig sind. Sie weisen vorzugsweise keine Carbonsäuregruppen auf. Die mindestens trifunktionellen Carbonsäuren weisen mindestens drei zur Umsetzung mit Aminen befähigte Carbonsäuregruppen auf, die beispielsweise auch in Form ihrer Derivate, wie Ester, vorliegen können. Die Carbonsäuren weisen vorzugsweise keine zur Reaktion mit Carbonsäuregruppen befähigten Aminogruppen auf. Beispiele geeigneter Carbonsäuren sind Trimesinsäure, trimerisierte Fettsäuren, die beispielsweise aus Ölsäure hergestellt sein können und 50 bis
20 60 C-Atome aufweisen können, Naphthalinpolycarbonsäuren, wie Naphthalin-1,3,5,7-tetracarbonsäure. Vorzugsweise sind die Carbonsäuren definierte organische Verbindungen und keine polymeren Verbindungen.

30 Amine mit mindestens 3 Aminogruppen sind beispielsweise Nitrilotrialkylamin, insbesondere Nitrilotriethanamin, Dialkylentriamine, insbesondere Diethylentriamin, Trialkylentetramine und Tetraalkylenpentamine, wobei die Alkylenreste vorzugsweise Ethylenreste sind. Weiterhin können als Amine Dendrimere verwendet werden. Vorzugsweise weisen die Dendrimere die allgemeine Formel I auf

35
$$(R_2N-(CH_2)_n)_2N-(CH_2)_x-N((CH_2)_n-NR_2)_2 \quad (I)$$

in der

R H oder $-(CH_2)_n-NR^1_2$ mit

R^1 H oder $-(CH_2)_n-NR^2_2$ mit

R^2 H oder $-(CH_2)_n-NR^3_2$ mit

5

R^3 H oder $-(CH_2)_n-NH_2$ ist,

n einen ganzzahligen Wert von 2 bis 6 hat und

10 x einen ganzzahligen Wert von 2 bis 14 hat.

Vorzugsweise weist n einen ganzzahligen Wert von 3 oder 4, insbesondere 3 und x einen ganzzahligen Wert von 2 bis 6, vorzugsweise von 2 bis 4, insbesondere 2 auf. Die Reste R können auch unabhängig voneinander die angegebenen Bedeutungen haben. Vor-

15

zugsweise ist der Rest R ein Wasserstoffatom oder ein Rest $-(CH_2)_n-NH_2$.

Geeignete Carbonsäuren sind solche mit 3 bis 10 Carbonsäuregruppen, vorzugsweise 3 oder 4 Carbonsäuregruppen. Bevorzugte Carbonsäuren sind solche mit aromatischen und/oder heterocyclischen Kernen. Beispiele sind Benzyl-, Naphthyl-, Anthracen-, Bipheryl-, Triphenylreste oder Heterocyclen wie Pyridin, Bipyridin, Pyrrol, Indol, Fu-

20 ran, Thiophen, Purin, Chinolin, Phenanthren, Porphyrin, Phthalocyanin, Naphthalocyanin. Bevorzugt sind 3,5,3',5'-Biphenyltetracarbonsäure-Phthalocyanin, Naphthalocyanin, 3,5,5',5'-Biphenyltetracarbonsäure, 1,3,5,7-Naphthalintetracarbonsäure, 2,4,6-Pyridintricarbonsäure, 3,5,3',5'-Bipyridyltetracarbonsäure, 3,5,3',5'-Benzophenontetracarbonsäure, 1,3,6,8-Akridintetracarbonsäure, besonders bevorzugt 1,3,5-Benzoltricarbonsäure (Trimesinsäure) und 1,2,4,5-Benzoltetracarbonsäure. Derartige Verbindungen sind technisch erhältlich oder können nach dem in der DE-A-43 12 182 beschriebenen Verfahren hergestellt werden. Bei der Verwendung von ortho-substituierten aromatischen Verbindungen wird vorzugsweise eine Imidbildung durch Wahl geeigneter

25

30 Umsetzungstemperaturen verhindert.

Diese Substanzen sind mindestens trifunktionell, vorzugsweise mindestens tetrafunktionell. Dabei kann die Anzahl der funktionellen Gruppen 3 bis 16, vorzugsweise 4 bis 10, besonders bevorzugt 4 bis 8 betragen. Es werden in den erfindungsgemäßen Verfahren

35 entweder mindestens trifunktionelle Amine oder mindestens trifunktionelle Carbonsäuren eingesetzt, jedoch keine Gemische aus entsprechenden Aminen oder Carbonsäuren. Geringe Mengen an mindestens trifunktionellen Aminen können jedoch den trifunktionellen Carbonsäuren enthalten sein und umgekehrt.

Die Substanzen liegen in der Menge von 1 bis 50 $\mu\text{mol/g}$ Polyamid, vorzugsweise 1 bis 35, besonders bevorzugt 1 bis 20 $\mu\text{mol/g}$ Polyamid vor. Vorzugsweise sind die Substanzen in einer Menge von 3 bis 150, besonders bevorzugt 5 bis 100, insbesondere 10 bis 5 70 $\mu\text{mol/g}$ Polyamid an Äquivalenten enthalten. Die Äquivalente beziehen sich dabei auf die Anzahl der funktionellen Aminogruppen oder Carbonsäuregruppen.

Difunktionelle Carbonsäuren oder difunktionelle Amine dienen als Kettenverlängerungsmittel. Sie weisen 2 Carbonsäuregruppen auf, die mit Aminogruppen umgesetzt werden können, oder 2 Aminogruppen, die mit Carbonsäuren umgesetzt werden können. Die difunktionellen Carbonsäuren oder Amine enthalten außer den Carbonsäuregruppen oder Aminogruppen keine weiteren funktionellen Gruppen, die mit Aminogruppen oder Carbonsäuregruppen reagieren können. Vorzugsweise enthalten sie keine weiteren funktionellen Gruppen. Beispiele geeigneter difunktioneller Amine sind 15 solche, die mit difunktionellen Carbonsäuren Salze bilden. Sie können linear aliphatisch sein, wie C_{1-14} -Alkylendiamin, vorzugsweise C_{2-6} -Alkylendiamin, beispielsweise Hexylendiamin. Sie können zudem cycloaliphatisch sein. Beispiele sind Isophorondiamin, Laromin. Verzweigte aliphatische Diamine sind ebenfalls verwendbar, ein Beispiel ist Vestamin TMD (Trimethylhexamethylendiamin, hergestellt von der Hüls AG). Zudem 20 können die Diamine aromatisch-aliphatisch sein, beispielsweise kann n-Xylylendiamin verwendet werden. Die gesamten Amine können jeweils durch C_{1-12} -, vorzugsweise C_{1-14} -Alkylreste am Kohlenstoffgerüst substituiert sein.

Difunktionelle Carbonsäuren sind beispielsweise solche, die mit difunktionellen Diaminen Salze bilden. Es können lineare aliphatische Dicarbonsäuren sein, die vorzugsweise 25 C_{4-20} -Dicarbonsäuren sind. Beispiele sind Adipinsäure, Azelainsäure, Sebazinsäure, Suberinsäure. Sie können zudem aromatisch sein. Beispiele sind Isophthalsäure, Terephthalsäure, Naphthalindicarbonsäure, wie auch dimerisierte Fettsäuren.

Die difunktionellen Grundbausteine werden vorzugsweise in Mengen von 1 bis 55, besonders bevorzugt 1 bis 30, insbesondere 1 bis 15 $\mu\text{mol/g}$ Polyamid eingesetzt. 30

In einer bevorzugten Ausführungsform kann man den Gehalt an cyclischem Dimer im erfindungsgemäß erhaltenen Polyamid-6 weiter reduzieren, indem man das Polyamid zuerst mit einer wässrigen Lösung von Caprolactam und anschließend mit Wasser extrahiert und/oder der Gasphasenextraktion (beispielsweise beschrieben in der EP-A-0 35 284968) unterwirft. Die bei dieser Nachbehandlung anfallenden niedermolekularen Bestandteile wie Caprolactam und seine linearen sowie cyclischen Oligomere, kann man in die erste und/oder zweite und/oder dritte Stufe zurückführen.

Dem Ausgangsgemisch und dem Reaktionsgemisch können in allen Stufen Kettenregler, wie aliphatische und aromatische Carbon- und Dicarbonsäuren, und Katalysatoren, wie sauerstoffhaltige Phosphorverbindungen, in Mengen im Bereich von 0,01 bis 5 Gew.-%, bevorzugt von 0,2 bis 3 Gew.-%, bezogen auf die Menge an eingesetzten polyamidbildenden Monomeren und Aminonitrilen, zugesetzt werden. Geeignete Kettenregler sind zum Beispiel Propionsäure, Essigsäure, Benzoesäure, Terephthalsäure sowie Triacetondiamin.

10 Zusatz- und Füllstoffe wie Pigmente, Farbstoffe und Stabilisatoren werden in der Regel vor dem Granulieren, bevorzugt in der zweiten, dritten und vierten Stufe der Reaktionsmischung zugeführt. Besonders bevorzugt sind Füll- und Zusatzstoffe dann einzusetzen, wenn die Reaktions- bzw. Polymermischung im weiteren Verfahrensablauf nicht mehr in Gegenwart von Festbettkatalysatoren umgesetzt wird. Als Zusatzstoffe können
15 die Zusammensetzungen von 0 bis 40 Gew.-%, bevorzugt von 1 bis 30 Gew.-%, bezogen auf die gesamte Zusammensetzung, eines oder mehrerer schlagzähmodifizierender Kautschuke enthalten.

Die Erfindung wird durch die nachstehenden Beispiele näher erläutert:

20

Beispiel

Einem adiabatisch bei 80 bar betriebenen Strömungsrohr (Gesamtlänge = 4,5 m; \varnothing = 10 cm), welches mit Titandioxid-Katalysator gefüllt ist, wird kontinuierlich ein Eingangstrom von 20 kg/h ACN und 14,6 kg/h Extraktwasser bestehend aus 91 Gew.-% Wasser, 8 Gew.-% Caprolactam und 1 Gew.-% dimerem Caprolactam von unten her zugeführt. Die Temperatur des Eingangstroms beträgt 208°C. In einer Reaktorhöhe von 1 m wird kontinuierlich 5,3 kg/h Extraktwasser (analoge Zusammensetzung wie Extraktwasser des Eingangstroms) mit einer Temperatur von 85°C zugeführt. Eine weitere Seitenzuführung von Extraktwasser erfolgt in einer Reaktorhöhe von 2 m. Hierbei beträgt
30 die Dosierate 2,1 kg/h bei gleicher Zusammensetzung und Temperatur des Extraktwassers wie bei der 1. Seitendosierung.

Am Ende des Strömungsrohrs, wird ein PA 6 Präpolymer von 23 kg/h, bezogen auf die Summe aller organischen Bestandteile, erhalten mit einer Konzentration an Carboxylendgruppen von 25,3 % bezogen auf die Konzentration an Aminoendgruppen.

35

Vergleichsbeispiel 1

Vergleichsbeispiel 1 wird gemäß Beispiel 1 durchgeführt, jedoch erfolgt keine Seitendosierung von Extraktwasser, d.h. der Eingangstrom umfasst nun 20 kg/h ACN und 22

kg/h Extraktwasser bestehend aus 91 Gew.-% Wasser, 8 Gew.-% Caprolactam und 1 Gew.-% dimerem Caprolactam. Die Temperatur des Eingangstroms beträgt 208°C. Am Ende des Strömungsrohrs, wird ein PA 6 Präpolymer von 23 kg/h, bezogen auf die Summe aller organischen Bestandteile, erhalten mit einer Konzentration an Carboxylendgruppen von 15,4 % bezogen auf die Konzentration an Aminoendgruppen.

Vergleichsbeispiel 2

Vergleichsbeispiel 2 wird gemäß Beispiel 1 durchgeführt, jedoch wird anstelle von Extraktwasser vollentsalztes (VE) Wasser verwendet. Demnach umfasst der Eingangstrom 22 kg/h ACN und 13,3 kg/h VE-Wasser. In der 1. Seiteneinspeisung wird 4,8 kg/h und in der 2. Seiteneinspeisung 1,9 kg/h VE-Wasser kontinuierlich zugeführt. Am Ende des Strömungsrohrs, wird ein PA 6 Präpolymer von 23 kg/h, bezogen auf die Summe aller organischen Bestandteile, erhalten mit einer Konzentration an Carboxylendgruppen von 17,2 % bezogen auf die Konzentration an Aminoendgruppen.

Vergleichsbeispiel 3

Vergleichsbeispiel 3 wird gemäß Beispiel 1 durchgeführt, jedoch wird anstelle von Extraktwasser vollentsalztes (VE) Wasser verwendet. Ferner erfolgt keine Seitendosierung in den Strömungsreaktor. Demnach umfasst der Eingangstrom 22 kg/h ACN und 20 kg/h VE-Wasser. Die Eingangstemperatur beträgt erneut 208°C. Am Ende des Strömungsrohrs, wird ein PA 6 Präpolymer von 23 kg/h, bezogen auf die Summe aller organischen Bestandteile, erhalten mit einer Konzentration an Carboxylendgruppen von 14,5 % bezogen auf die Konzentration an Aminoendgruppen.

Das Beispiel verdeutlicht, dass das erfindungsgemäße Verfahren basierend auf der Verwendung von Extraktwasser anstelle VE-Wasser und der Seitendosierung desselben, Polyamide bzw. PolyamidPräpolymere mit einem höheren Carboxylendgruppengehalt liefert, als Verfahren nach dem Stand der Technik.

Patentansprüche

1. Kontinuierliches Verfahren zur Herstellung von Polyamiden, deren Oligomeren oder Gemischen davon, gegebenenfalls mit weiteren Umsetzungsprodukten, durch
5 Umsetzung von Aminonitrilen oder Dinitrilen und Diaminen oder Gemischen davon, gegebenenfalls zusammen mit weiteren polyamidbildenden Monomeren und/oder Oligomeren, mit einem wässrigen Medium aus wässrigen Monomer- und Oligomer-Extrakten, die bei der Herstellung von Polyamiden während der Extraktion des Polymerisats mit Wasser anfallen, in einem Reaktor mit vertikaler
10 Längsachse, der im Wesentlichen in Längsrichtung durchflossen wird, wobei Wasser und/oder das wässrige Medium an mindestens zwei unterschiedlichen Stellen entlang der vertikalen Längsachse in den Reaktor eingeführt werden, wobei an mindestens einer Stelle das wässrige Medium eingeführt wird.
- 15 2. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass das wässrige Medium an mindestens drei unterschiedlichen Stellen entlang der vertikalen Längsachse in den Reaktor eingeführt wird.
- 20 3. Verfahren nach Anspruch 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, dass der Reaktor ein Strömungsrohr, ein TVA Reaktor, ein Mehrkammerreaktor, der im Gleich- oder Gegenstrom betrieben wird, eine Destillationsvorrichtung oder eine Reaktivdestillationsvorrichtung ist.
- 25 4. Verfahren nach Anspruch 3, dadurch gekennzeichnet, dass der Reaktor ein Mehrkammerreaktor oder ein Strömungsrohr ist, an dessen einem Ende Aminonitrile oder Dinitrile und Diamine oder Gemische davon, gegebenenfalls zusammen mit weiteren polyamidbildenden Monomeren und/oder Oligomeren und ein erster Teil des wässrigen Mediums eingespeist werden, in dessen Verlauf weitere Teile des wässrigen Mediums zugeführt werden und an dessen anderem Ende ein Polyamid,
30 deren Oligomere oder Gemische davon enthaltendes Umsetzungsgemisch ausge- tragen wird.
5. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, dass das Verfahren die folgenden Stufen umfasst:
35
 - (1) Umsetzung von Aminonitrilen oder Dinitrilen und Diaminen oder Gemischen davon, gegebenenfalls zusammen mit weiteren polyamidbildenden Monomeren und/oder Oligomeren mit dem wässrigen Medium im Reaktor

bei einer Temperatur von 180 bis 310°C und einem Druck von 1 bis 10×10^6 Pa, wobei ein Umsetzungsgemisch erhalten wird,

- 5 (2) weitere Umsetzung des Umsetzungsgemisches bei einer Temperatur von 200 bis 300°C und einem Druck, der niedriger ist als der Druck in Stufe 1, wobei die Temperatur und der Druck so gewählt werden, dass eine erste Gasphase und eine erste flüssige Phase erhalten werden, und die erste Gasphase von der ersten flüssigen Phase abgetrennt wird, und
- 10 (3) Versetzen der ersten flüssigen Phase mit einer gasförmigen oder flüssigen Phase, die Wasser oder ein wässriges Medium enthält, bei einer Temperatur von 200 bis 300°C und einem Druck von 0,1 bis 30×10^6 Pa, wobei ein Produktgemisch erhalten wird.
- 15 6. Verfahren nach Anspruch 5, das zusätzlich oder anstelle der Stufe 3 folgende Stufe umfasst:
- 20 (4) Nachkondensation des Produktgemisches bei einer Temperatur von 200 bis 280°C und einem Druck, der niedriger ist als der Druck der Stufe 3, sofern Stufe 3 durchgeführt wird, wobei die Temperatur und der Druck so gewählt werden, dass eine zweite, Wasser und Ammoniak enthaltende Gasphase und eine zweite flüssige Phase, die das Polyamid enthält, erhalten werden.
- 25 7. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 6, dadurch gekennzeichnet, dass im Reaktor bzw. in Stufe 1 oder in Stufe 3 oder sowohl im Reaktor bzw. in Stufe 1 als auch in Stufe 3 Metalloxid-Katalysatoren als Festbett eingesetzt werden.
- 30 8. Verfahren nach Anspruch 3 oder 4, dadurch gekennzeichnet, dass ein Reaktor (1) mit vertikal ausgerichteter Längsachse eingesetzt wird, wobei in dem Reaktor (1) das Umsetzungsprodukt aus dem Sumpf ausgeschleust und entstehendes Ammoniak und gegebenenfalls weitere entstehende niedermolekulare Verbindungen und Wasser über Kopf (2) abgezogen werden, wobei der Reaktor (1)
- 35 - mindestens zwei, in Längsrichtung übereinander angeordnete Kammern (4) aufweist, wobei
- die Kammern (4) voneinander durch flüssigkeitsdichte Böden (5) getrennt sind,

- jede Kammer (4) durch je einen Flüssigkeitsüberlauf (6) mit der unmittelbar darunterliegenden Kammer (4) verbunden ist und über den Flüssigkeitsüberlauf (6) der untersten Kammer (4) ein flüssiger Produktstrom abgezogen wird,
- 5 - der Gasraum (7) oberhalb des Flüssigkeitsspiegels in jeder Kammer (4) mit der jeweils unmittelbar darüber angeordneten Kammer (4) durch ein oder mehrere Leitrohre (8) verbunden ist, das (die) jeweils in einen Gasverteiler (9) mit Öffnungen (11) für den Gasaustritt unterhalb des Flüssigkeitsspiegels mündet,
- 10 - sowie mit jeweils mindestens einem um jeden Gasverteiler (9) vertikal angeordneten Leitblech (12), dessen oberes Ende unterhalb des Flüssigkeitsspiegels und dessen unteres Ende oberhalb des flüssigkeitsdichten Bodens (5) der Kammer (4) endet und das jede Kammer (4) in einen oder mehrere begaste (13) und in einen oder mehrere unbegaste (14) Räume trennt.
- 15
- 9. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 8, dadurch gekennzeichnet, dass das wässrige Medium einen Feststoffgehalt im Bereich von 2 bis 30 Gew.-% hat und mindestens 50 Gew.-% der Feststoffe Lactame und zyklische oligomere Lactame mit zwei bis sechs Ringgliedern sind, die sich vom eingesetzten Aminonitril ableiten.
- 20
- 10. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 9, dadurch gekennzeichnet, dass nur wässriges Medium an den mindestens zwei unterschiedlichen Stellen in den Reaktor eingeführt wird.
- 25

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No

PCT/EP2005/001248

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER
 IPC 7 C08G69/16 C08G69/04

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

IPC 7 C08G

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used)

EPO-Internal, WPI Data, PAJ

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	WO 00/24808 A (E.I. DU PONT DE NEMOURS AND COMPANY) 4 May 2000 (2000-05-04) cited in the application claim 1 page 6, line 19 - line 22 page 8, line 24 - page 9, line 2 page 10, line 27 - line 29; figure 1 -----	1-10
A	WO 99/38907 A (BASF AKTIENGESELLSCHAFT; MOHRSCHLADT, RALF) 5 August 1999 (1999-08-05) cited in the application claims 1,8 page 8, line 22 - page 9, line 5 examples -----	1-10

☐ Further documents are listed in the continuation of box C.

☒ Patent family members are listed in annex.

° Special categories of cited documents :

- *A* document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance
- *E* earlier document but published on or after the international filing date
- *L* document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)
- *O* document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means
- *P* document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

- *T* later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention
- *X* document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone
- *Y* document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art.
- * & * document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search

15 June 2005

Date of mailing of the international search report

05/07/2005

Name and mailing address of the ISA

European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2
 NL - 2280 HV Rijswijk
 Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,
 Fax: (+31-70) 340-3016

Authorized officer

Öhm, M

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

International Application No
PCT/EP2005/001248

Patent document cited in search report		Publication date	Patent family member(s)	Publication date
WO 0024808	A	04-05-2000	AU 1320400 A	15-05-2000
			BR 9915100 A	27-11-2001
			CA 2343185 A1	04-05-2000
			CN 1324376 A ,C	28-11-2001
			DE 69925013 D1	02-06-2005
			EP 1124881 A1	22-08-2001
			ID 28447 A	24-05-2001
			JP 2002528581 T	03-09-2002
			WO 0024808 A1	04-05-2000
			US 6201096 B1	13-03-2001
WO 9938907	A	05-08-1999	DE 19804020 A1	05-08-1999
			AU 2721899 A	16-08-1999
			BG 104608 A	31-05-2001
			BR 9908786 A	05-12-2000
			CA 2319758 A1	05-08-1999
			CN 1289349 A ,C	28-03-2001
			DE 59906953 D1	16-10-2003
			WO 9938907 A1	05-08-1999
			EP 1053274 A1	22-11-2000
			ES 2207932 T3	01-06-2004
			HU 0101072 A2	30-07-2001
			ID 25866 A	09-11-2000
			JP 2002501959 T	22-01-2002
			PL 342239 A1	04-06-2001
			SI 1053274 T1	29-02-2004
			SK 10802000 A3	09-04-2001
			TR 200002252 T2	21-12-2000
			TW 565580 B	11-12-2003
			US 6359020 B1	19-03-2002

A. KLASSIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES
IPK 7 C08G69/16 C08G69/04

Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPK

B. RECHERCHIERTE GEBIETE

Recherchierter Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole)
IPK 7 C08G

Recherchierte aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, soweit diese unter die recherchierten Gebiete fallen

Während der internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und evtl. verwendete Suchbegriffe)

EPO-Internal, WPI Data, PAJ

C. ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN

Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
A	WO 00/24808 A (E.I. DU PONT DE NEMOURS AND COMPANY) 4. Mai 2000 (2000-05-04) in der Anmeldung erwähnt Anspruch 1 Seite 6, Zeile 19 - Zeile 22 Seite 8, Zeile 24 - Seite 9, Zeile 2 Seite 10, Zeile 27 - Zeile 29; Abbildung 1 -----	1-10
A	WO 99/38907 A (BASF AKTIENGESellschaft; MOHRSCHLADT, RALF) 5. August 1999 (1999-08-05) in der Anmeldung erwähnt Ansprüche 1,8 Seite 8, Zeile 22 - Seite 9, Zeile 5 Beispiele -----	1-10

☐ Weitere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu entnehmen

☒ Siehe Anhang Patentfamilie

* Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen :

A Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist

E älteres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist

L Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft erscheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführt)

O Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht

P Veröffentlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist

T Spätere Veröffentlichung, die nach dem internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der Anmeldung nicht kollidiert, sondern nur zum Verständnis des der Erfindung zugrundeliegenden Prinzips oder der ihr zugrundeliegenden Theorie angegeben ist

X Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann allein aufgrund dieser Veröffentlichung nicht als neu oder auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden

Y Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann nicht als auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden, wenn die Veröffentlichung mit einer oder mehreren anderen Veröffentlichungen dieser Kategorie in Verbindung gebracht wird und diese Verbindung für einen Fachmann naheliegend ist

& Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentfamilie ist

Datum des Abschlusses der internationalen Recherche

15. Juni 2005

Absendedatum des internationalen Recherchenberichts

05/07/2005

Name und Postanschrift der Internationalen Recherchenbehörde
Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2
NL - 2280 HV Rijswijk
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,
Fax: (+31-70) 340-3016

Bevollmächtigter Bediensteter

Öhm, M

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentfamilie gehören

Internationales Aktenzeichen

PCT/EP2005/001248

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument	Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung
WO 0024808	A	04-05-2000	AU 1320400 A 15-05-2000
			BR 9915100 A 27-11-2001
			CA 2343185 A1 04-05-2000
			CN 1324376 A ,C 28-11-2001
			DE 69925013 D1 02-06-2005
			EP 1124881 A1 22-08-2001
			ID 28447 A 24-05-2001
			JP 2002528581 T 03-09-2002
			WO 0024808 A1 04-05-2000
			US 6201096 B1 13-03-2001
WO 9938907	A	05-08-1999	DE 19804020 A1 05-08-1999
			AU 2721899 A 16-08-1999
			BG 104608 A 31-05-2001
			BR 9908786 A 05-12-2000
			CA 2319758 A1 05-08-1999
			CN 1289349 A ,C 28-03-2001
			DE 59906953 D1 16-10-2003
			WO 9938907 A1 05-08-1999
			EP 1053274 A1 22-11-2000
			ES 2207932 T3 01-06-2004
			HU 0101072 A2 30-07-2001
			ID 25866 A 09-11-2000
			JP 2002501959 T 22-01-2002
			PL 342239 A1 04-06-2001
			SI 1053274 T1 29-02-2004
			SK 10802000 A3 09-04-2001
			TR 200002252 T2 21-12-2000
			TW 565580 B 11-12-2003
			US 6359020 B1 19-03-2002